



TITLE:

# 物理化學文献集

AUTHOR(S):

---

CITATION:

物理化學文献集. 物理化學の進歩 1935, 9(1): 6-21

ISSUE DATE:

1935

URL:

<http://hdl.handle.net/2433/46001>

RIGHT:

## 物理化学文献集

(論文題目直後の括弧内数字は頁数, \*印は本誌に抄録済みのもの)

## 物質構造論

原子物理学, スペクトル, X線,  
放射論, 結晶化学, 立體化学等

Ann. Physik, 20 (1934).

Bärwald H., Herzberg G. u. Herzberg I., CP 分子  
の構造と帯スペクトル (569).Roos W., ハロゲン化アルカリ結晶の單純なる構造  
(783).

Helv., 17 (1934).

Savard J., 化学結合に於ける電子の役割 (1466).

Cantiene R., 非水溶液(メチルアルコール)に於ける  
果糖の紫外光による分解 (1528).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Brockway L. O. & Wall F. T., 非金屬ハロゲン化  
物の電子廻折 (2373).Mortenson R. A. & Leighton P. A., RaD の放射變  
移を伴ふ分子變化 (2397).Fankuchen L., Urease 及 pepsin 結晶の X 線廻折圖  
(2398).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

Noyes W. A. Jr., Duncan A. B. F. & Manning W.  
M., 光化学研究 [XIX] アセトン蒸気の紫外吸収  
スペクトル (717).

Mulliken R. S., 新電子親和力尺度 (782).

James H. M., Li<sub>2</sub> 分子の波動力學的取扱ひ (794).Leitman S. I. & Ukholin S. A., Combination-  
scattering と分子の會合 (825).Bradbury N. E., 分子の 電子的構造と電子親和力  
(840).

Katzoff S., 液相分子配列の X 線的研究 (841).

Duncan A. B. F. & Howe J. P., メタンの紫外吸収  
(851).Pauling L. & Brockway L. O., 氣體分子の電子廻折  
寫眞の解釋の研究, ベンゼン及び四鹽化炭素に於  
ける結果 (867).Glockler G. & Davis H. M., アセチレンのラマン  
効果 [I] メチル, デメチル及びヴィニルアセチ

レン (881).

Murray J. W. & Andrews D. H., Fluorobenzene の  
ラマンスペクトル (890).

J. Chem. Soc., (1934).

Roger B. R. & McGregor A., 立體化學的構造研究  
[VII] 光學的活性ベンゾインの旋光力及びラセミ  
化 (1545).

Monatsh. Chem., 64 (1934).

Kohlrausch K. W. F. u. Pongratz A., ラマン効果の  
研究 [XXXIII] 有機物質のラマンスペクトル(ベ  
ンゾールの高度置換體 [IV]) (361).Kohlrausch K. W. F. u. Pongratz A., ラマン効果  
の研究 [XXXIV] 有機物質のラマンスペクトル  
(374).Pestemer M. u. Gölitz O., 二三の芳香族炭化水素の  
紫外吸収 [II] Mono-n-Alkylbenzole (426).

Monatsh. Chem., 65 (1934).

Pestemer M., 二成分混合液體の紫外吸収, アセトン  
-ヘキサン系 (1).Kohlrausch K. W. F. u. Pongratz A., ラマン効果  
の研究 [XXXVI] 有機物質のラマンスペクトル  
(6).

Nature, 134 (1934).

Szilard L. & Chalmers T. A.,  $\gamma$  線によつて He よ  
り放出される中性子の檢出: 放射能を誘導する一  
方法 (494).Walke H. J., 中性子によつて衝擊されたるパラフ  
インよりの annihilation radiation (495).Strum L., 中性子とプロトンとの結合エネルギー  
(497).Henry L., N<sub>2</sub>O の吸収スペクトルと N<sub>2</sub> の解離エ  
ネルギー (498).

Ayyar P. R., 立體妨害と幾何異性體 (535).

Newman F. H. &amp; Walke H. J., 誘導放射能性 (537).

Hukumoto Y., C-OH 連結のエネルギーとアルコ  
ールに於ける分子構造 (538).Angus W. R. & Leckie A. H., ニトロシル硫酸のラ  
マンスペクトル (572).

- Guëben G., 核構造と勵起放射能性 (626).  
 Rostagni A., 原子線による瓦斯のイオン化 (626).  
**Naturwiss.**, 22 (1934).  
 Farkas L., 重水素同位元素 (658).  
 Meitner L., 原子核と元素の周期系 (733).  
 von Trautenberg H. R. u. Bartels H.,  $\gamma$ 線による Pb の人工的活性化 (758).  
 Meitner L., 中性子による元素の崩壊 (759).  
**Phil. Mag.**, [7], 18 (1934).  
 Blackman M., 錯イオン振動に對する結晶力の影響 (455).  
 Clark C. H. D., 二三の水素化合物に非ざる簡單なる二原子分子に對する振動周波数と核分離との關係 (459).  
 Townsend J. S., 陽イオンによる He の電離 (594).  
 Tillman J. R., 平均内部ポテンシャル測定 (656).  
 Walke H. J., 放射能及び核合成 (795).  
 Woodward L. A., Mercurous 及 Thallous イオンのラマン効果及其の複雑性 (823).  
 Emeleus K. G. & Kennedy D., 負荷光芒に於ける電子エネルギー (874).  
 Ehrenberg W., 緩慢電子の結晶による新廻折研究法 (878).  
 Baulind H. F., 種々の瓦斯に於けるコロナ放電 (909).  
 Banerjee K., Fourier 分析方法による Paradinitrobenzene に於ける原子の位置決定 (1004).  
 Robinson H. R., X 線水準及原子恒数 (1086).  
 Hamada H., ハロゲン化ナトリウム及びカリウム蒸気の發光スペクトル (1134).  
 Rosenberg R. L., 波動力學に於ける力の概念 (1150).  
**Phys. Rev.**, 46 (1934).  
 McKeller A. & Bradley C. A., mono-deutero-acetylene の近赤外吸収スペクトル (664).  
 Spangler R. D., エチルエーテルの臨界點附近に於ける Cybotactic Condition (698).  
 Benz C. A. & Stewart G. W., イソペンタンの臨界點附近に於ける Cybotactic condition (703).  
 Rabi I. I. & Cohen V. W., 分子線に依る核スピンの測定, Na の核スピン (707).  
 Rosenthal J. E., 四面體五原子分子の振動 [III] 實驗値との比較 [IV] 同位元素變位 (730).  
**Physik. Z.**, 35 (1934).  
 Hoffmann F. u. Willenberg H., 高温の W の紫外放射能 (713).  
 Tingwaldt C.,  $300^{\circ}\sim 1100^{\circ}$  に於ける  $\lambda=2.7\mu$  帶領域の炭酸の吸収 (715).  
 Staub H., X 線によりロツシエル鹽の内部電場の檢證 (720).  
 Althertum H. u. Rompe R., アルカリ自由原子の研究 (814).  
 Muckenthaler H., 酸素及び水素の同位元素の質量スペクトル的研究 (851).  
**Proc. Roy. Soc. [A]**, 146 (1934).  
 Denisoff A. K. & Richardson O. W., 化學作用による電子の放出 [IV] 液體  $\text{NaK}_2$  と氣體  $\text{SOCl}_2$ ,  $\text{S}_2\text{Cl}_2$ ,  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$ ,  $\text{HgCl}_2$ ,  $\text{SCl}_2$  及び混合氣體との反應, 接觸電位差の新測定法 (524).  
 Beevers C. A. & Lipson H.,  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  の結晶構造 (570).  
 de Laszlo H., 新電子廻折法による分子構造の決定 [I] 實驗的 (672).  
 de Laszlo H., 同上 [II] 二三の簡單なベンゼン誘導體に於けるヘロゲンと炭素結合の距離 (690).  
 Gupta P. K. S.,  $\text{N}_2\text{O}$  よりの發光輻射 (824).  
 Gaydon A. G.,  $\text{SO}_2$  の後發光スペクトル (901).  
 Oliphant M. L., Shire E. S. & Crowther E. M., Li 同位元素の分離と其等による二三の核反應 (922).  
**Proc. Roy. Soc. [A]**, 147 (1934).  
 Herzberg G. & Spinks W. T., 寫真的赤外に於ける HCN の吸收帶 (434).  
 Stoddart E. M., 酸素の後發光 (454).  
 Robinson B. W., 粉末アントラセンによる X 線の反射 (467).  
 Vaidya W. M., エチレンの焰のスペクトル (513).  
 Griffiths J. H. E., 勵起水素原子の平均生命 (547).  
 Born M. & Thompson J. H. C., 有機結晶格子の振動数のスパクトルに就て (594).  
**Rev. Sci. Instr.**, 5 (1934).  
 Darrow K. K., 中性子衝擊による變遷と放射能 (383).  
**Sow. Phys.**, 5 (1934).  
 Lewschin W. L. u. Antonow W. W., 磷光の研究 [I] (796).  
 Lewschin W. L., Antonow W. W. u. Turnerman L. A., 磷光の研究 [II] (811).

- Frenkel J., 結晶に於ける Elektronenfarbzentren の移動速度 (911).
- Kurtschatow I. & Sineelnikov, プロトンによる  $\text{Li}^6$  の崩壊 (919).
- Kurtschatow I., Sineelnikov C., Shchepkin G. & Wiebe A.,  $\text{He}^3$  の放射能 (922).
- Strum L., 原子核の結合エネルギーと同位元素系 (29).
- Tamm I., Dirac の陽電子理論の Exclusion Principle の数式化 (189).
- Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
- Cosslett V. F.,  $\text{CCl}_4$  蒸気の電子廻折 (981).
- White C. F. & Goodeve C. F., 三弗化臭素, 五弗化沃素及び弗化デシヤンの吸収スペクトル (1049).
- Mead A., Cr 及 Co の配位化合物の水溶液に於ける吸収スペクトル (1052).
- Z. anorg. Chem., 220 (1934).
- Prandtl W. u. Scheiner K., 稀土類の吸収スペクトル (107).
- Nayar M. R. u. Gairola T. R., 沃素酸及び其鹽類の構造 [I], [II] (163, 169).
- Z. Elektrochem., 40 (1934).
- Jänecke E., 新加里模型, 加里鹽の飽和性の空間的表現 (735).
- \* Hellmann H. u. Just W., 量子力学による「化学的力」の解釋 (806).
- Z. Physik, 90 (1934).
- \* Harmsen H., Hertz G. u. Schütze W., 同位元素分離研究, 擴散による重沃素の精製 (703).
- Holst W. u. Hülthen E., 沃素化及重沃素化アルミニウムの帯スペクトルの研究 (712).
- Pose H. u. Diebner K., H 核による  $\alpha$  粒子の散乱 (773).
- Dobrezow L., W. Mo 及び Th を附着せる W 上に於けるアルカリ金属原子のイオン化 (788).
- Z. Physik, 91 (1934).
- Beutler H., 内部電子の勵起による吸収スペクトル [VII], [VIII], [IX] (131, 202, 218).
- Swietoslawska J., Cd 蒸気の帶螢光の研究 (354).
- Mattauch J., 同位元素の系統化 (361).
- Hettner G., Pohlman R. u. Schumacher H. J.,  $\text{O}_3$  分子の構造と赤外バンド (372).
- Herzberg G. u. Spinks J. W. T.,  $\text{C}_2\text{H}_2$  の迴轉振動帯 (386).
- Bomke H., 金属結合の本性 (400).
- Mie K., H $\beta$  沃素の 1650—1000 Å に於ける共鳴帯 (475).
- Jaekel R., Al 及 Be よりの中性子の研究 (493).
- Rodloff G., 低温に於ける硝酸カリ, 亞硝酸カリ及二硫化炭素の紫外吸收 (511).
- Poser E., 他原子を有する合成岩鹽の發色中心及立體變形 (503).
- Steenholt G., イオン格子の安定度 (765).
- Scheib W. u. Hedfeld K., 10381 Å に於ける青酸の迴轉振動帯 (792).
- Z. physik. Chem. [A], 170 (1934).
- Stern A. u. Wenderlein H., Porphyrin の光吸收 (337).
- Z. physik. Chem. [B], 27 (1934).
- Reinicke R., 從來不明なりし事情の根本的解釋に對する面中心立方格子の一般的解釋 (28).
- Stackelberg M. V. u. Schnorrenberg E., 炭化ベリウム  $\text{Be}_2\text{C}$  の構造 (50).
- Stackelberg M. V. u. Quatram F., 陽性金属の Carbide, Silicid, Nitrid 及 Phosphid の構造原理 (53).
- Langseth A. u. Quiller B., Osmiumtetroxyd の紫外吸收スペクトル (79).
- Langseth A., Nielsen J. R. u. Serensen J. U., 三原子分子のラマン効果 [V]  $\text{N}_2$  及  $\text{NCS}$  イオンの構造 (100).
- Kohlrausch K. W. F. u. Pongratz A., ラマン効果の研究 [XXXVII]  $\text{X}\cdot\text{CO}\cdot\text{Y}$  型分子のラマンスペクトル (176).
- Langseth A. u. Wallis E., 三原子分子のラマン効果 [VI] 亞硫酸イオンの構造 (209).
- Eucken A. u. Becker R., 音波分散測定により氣體及び混合氣體の分子内振動の衝突による勵起現象の研究 [I] 超音波領域の音波速度の精密測定に於ける實驗法と計算法 (219).
- Eucken A. u. Becker R., 同上 [II] 種々の温度に於ける  $\text{Cl}_2$  及  $\text{CO}_2$  の音波分散 (235).
- Hertel E. u. Römer G. H., 琥珀酸ベリウムの精細構造 (282).

化学熱力学, 熱化学  
及 運動論

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Witmer E. E., 分光學的數値より計算されたる酸化窒素の比熱, エントロピー及自由エネルギー (2229).

Le Roy R. H. & Hendricks B. C., d-Gluconic Acid 及其の變態の熱化學的研究 (2243).

Rice F. O. & Greenberg J., Ketene [III] 生成熱及アルコールとの反應熱 (2268).

Kraus C. A. & Schmidt F. C., 液體アムモニアに於ける溶解熱及反應熱 [III] (2297).

Spencer H. M. & Justice J. L., 單純なる瓦斯に對する比熱實驗式 (2311).

Robinson A. L. & Frank H. S., 強電解質の稀釋熱 (2312).

Johannson O. K. & Thorvaldson T.,  $\text{CaO}-\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiO}_2$  系に於て生成される化合物の熱化學に関する研究 [V] (2327).

Cowperthwaite I. A. & Shrawder Jr. J., 起電力測定に依る  $\text{H}_2\text{SO}_4$  の部分分子稀釋熱 (2345).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

Rice O. K. & Gershinowitz H., エントロピーと化學反應の絕對速度 [I] 二分子會合の立體的因子 (853).

Lewis B. & Von Elbe G., “爆發性瓦斯の熱容量測定”に関する注意, 訂正 (890).

J. Chem. Soc., (1934).

Askew F. A., Jackson N. S., Gatty O. & Wolfenden J. H., 溶液の熱化學 [I] 非水溶媒に使用し得る熱量計 (1362).

Askew F. A., Bullock E., Smith H. T., Tinkler R. K., Gatty O. & Wolfenden J. H., 同上 [II] 非水溶媒に於ける電解質の溶解熱 (1368).

Jackson N. S., Smith A. E. C., Gatty O. & Wolfenden J. H., 同上 [III] 非水溶媒に於ける電解質の稀釋熱 (1376).

King A. M. & Garner W. E., 脂肪族一鹽基酸のエチルエステルの結晶熱 (1449).

Nature, 134 (1934).

Kok J. A., 超傳導度と Fermi-Dirac 統計學 (532).

Naturwiss., 22 (1934).

Mises R. V., 應用確率學と理論統計學に於ける根本問題 (741).

Phil. Mag., [7], 18 (1934).

Whipp B., 微熱測定に関する考察 (745).

Phys. Rev., 46 (1934).

Roebuck J. R. & Osterberg H., Ar に於けるジュールトムソン效果 (785).

Physik. Z., 35 (1934).

Renner R.,  $\text{CH}_4$  の迴轉比熱の溫度による影響 (811).

Proc. Roy. Soc. [A], 147 (1934).

Kapitza P., 斷熱方法による He の液化 (189).

Sherratt G. G. & Griffiths E., 音波速度法による高温に於ける氣體比熱の測定 [I] 一酸化炭素 (292).

Sow. Phys., 6 (1934).

Ruhemann B. & Ruhemann M., 異常比熱 (186).

Z. anorg. Chem., 220 (1934).

Biltz W., Rohlfis G. u. v. Vogel H. U., 系統的親和力理論に就て [61] 閉鎖反應室を有する高温熱量計の構造と應用 (113).

Z. Elektrochem., 40 (1934).

Zeumer H. u. Roth W. A.,  $\text{H}_2\text{S}$  の生成熱と溶解熱 (777).

Eucken A. u. Dannöhl W., 高温に於ける NaCl と二三の金屬の分子熱  $C_v$  の新計算邊程 (789).

Becker G. u. Roth W. A.,  $\text{NH}_3$  と  $\text{HNO}_3$  の生成熱 (836).

Zeise H., 綜説: 分光物理學と熱力学 [IV] 分光學的測定値より計算されたる均一系氣體平衡 (885).

Z. Physik., 91 (1934).

Jacyna W., 熱力學的狀態方程式を基礎とせる實際氣體の性質 [I] He のジュールトムソン效果の壓力と溫度による變化 (349).

Z. physik. Chem. [A], 170 (1934).

Doehlemann E. u. Lange E., 強電解質の稀釋熱に於ける弱電解質としての水 (391).

Z. physik. Chem. [B], 27 (1934).

Briegleb G. u. Kambeitz J.,  $\text{AB}_2$  なる形式を有する有機分子化合物の解離熱の光學的決定法 (161).

Bentler H., 新紫外 Resonanzbandenzug より決定されたる水素分子の解離熱 (附録:  $\text{HD}$ ,  $\text{D}_2$  及  $\text{HCl}$  解離熱) (287).

## 性 質 論

粘度、表面張力、旋光度、分子屈折、  
磁氣的性質、透電恒数、双極子能率、  
分子容、分子量及原子量等。

Compt. rend., 199 (1934).

Duchemin M. E., 硫酸マグネシウムの水化物及酸化  
マグネシウム族鹽類の受磁率 (571).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Wilson C. J. & Wenzke H. H., アセチレン化合物  
の透電性 [IV]. Arylhalogenoacetylenes. Positive  
Iodine (2025).

Hooper C. S. & Kraus C. A., 電解質溶液の性質  
[XIV]. 二三の電解質ベンゼン溶液の透電恒数  
(2265).

Miller J. G.,  $\text{GeCl}_4$  の透電性 (2360).

Selwood P. W., Sm の磁氣化學的性質 (2392).

J. Chem. Soc., (1934).

Goss F. R., 双極子能率のベクトル解析 (1467).

Fairbrother F., 溶液に於ける双極子能率の決定  
(1846).

J. chim. phys., 31 (1934).

Derjaguine B. et Wolarowitsch M., 熔融硝子の粘  
度測定及 H. Le Chatelier 式の驗證. [I]. 落球  
法 (471).

J. Phys. Chem., 38 (1934).

Poe C. F. & Plein E. M., アルコホル溶液中に於け  
る樟腦の光學的活性 (883).

Scott A. F., Obenhaus V. M. & Wilson R. W., S  
ハロゲン化アルカリ溶液の壓縮係数 (931).

Peak D. A. & Robinson R. A., 蒸氣密度の微細測  
定 (941).

Scott A. F. & Wilson R. W., 溶液中の鹽類の見掛  
容積と壓縮率 (951).

Hood G. R. & Hohlferder L., アセトン溶液に於け  
る LiCl の粘度と流動性 (979).

Monatsh. Chem., 65 (1934).

Walter G. u. Storfer E., 金屬チオ尿素錯鹽. [III].  
Trithioamstocfuprochlorid-Formaldehyd 溶液の電  
導度と粘度測定 (36).

Nature, 134 (1934).

E. K. R., 重水の物理的及化學的性質 (504).

Phil. Mag. [7], 18 (1934).

Bhatnager S. S., Mitra N. G. & Tuli G. D., 水素  
原子の反磁受磁率 (449).

Waller M. D., 液體粘度の測定値の比較 (505).

Hill A. G., 鐵結晶に於ける磁氣的影響 (539).

Physik. Z., 35 (1934).

Jablczynski K., 氣體狀態方程式. [II]. (731).

Neusser E., 氣體混合物の van der Waals 方程式  
(738).

Proc. Roy. Soc. [A], 146 (1934).

Schofield F. H., 白金の熔融點 (792).

Sov. Phys., 5 (1934).

Koretz M., 磁場に於けるアルカリ金屬の抵抗の變化  
(877).

Z. anorg. Chem., 220 (1934).

Haraldsen H. u. Klemm W., 磁化學的研究. [X].  
Mangano-Chalkogenide (183).

Schuetz W. u. Klemm W., 磁化學的研究. [XI].  
二三の Re 化合物の磁氣的舉動 (193).

Z. Physik, 91 (1934).

Tammann G., 水及 KJ 水溶液の誘磁率の溫度によ  
る影響 (410).

Z. Physik. Chem. [B], 27 (1934).

Briegleb G. u. Kambeitz J., s-Trinitrobenzol の双極  
子能率 (11).

Danköhler G., Ar, Kr, 及 Xe の分子屈折. 氣體及  
蒸氣の屈折と分散. [VIII]. (130).

Blüh O., 兩性電解質溶液の透電恒数. [I]. (Zwitter-  
ion の存在の問題について) (263).

Blüh O. u. Kroczeck J., 兩性電解質溶液の透電恒数.  
[II] (270).

Friivold O. E. u. Hassel O.,  $\text{D}_2$  線に對する  $\text{SeH}_2$  の  
屈折率と分子屈折 (316).

## 電 氣 化 學

Compt. rend., 199 (1934).

Joffé A. et Joffé A., 亞酸化銅に於ける光電效果の  
分光的配置に就て (569).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Shrawder Jr. J., Cowperthwaite I. A. & La Mer V.  
K., 二三の標準電極電位の訂正 (2348).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

- Dole M., 硝子電極の理論 [III] アルカリ溶液の舉動の統計力學的説明 (862).  
J. Chem. Soc., (1934).
- Glasstone S. & Hickling A., 電解酸化の研究 [V] 螢光放電の陽極を用ひる電解に依る  $\text{H}_2\text{O}_2$  の生成 (1772).  
J. Phys. Chem., 38 (1934).
- Ort J. M. & Roepke M. H., 弱アルカリ性蔗糖溶液中の白金極電位, 存在する電動力的活性還元剤及其酸化に及ぼす Fe の觸媒作用 (1061).  
Ferguson A. L. & Chen G. M., 過電壓の研究 [VII] 電磁氣斷續器と共にオツシログラフを用ひたる電極放電現象の研究 (1117).  
Monatsh. Chem., 65 (1934).
- Walter G., Adler M. u. Reiner G., 金屬-チオ尿素錯鹽 [V] 金屬-チオ尿素錯鹽の電氣化學的舉動 (59).  
Nature, 134 (1934).
- Pierucci M. & Silva L. B., 電極として熔融せる金屬及鹽を使用せる電弧 (495).  
Phys. Rev., 46 (1934).
- Brady J. J., K 膜の厚さによる光電子のエネルギーの配布 (768).  
Physik. Z., 35 (1934).
- Jeżewski M., 電氣抵抗の容量に就て. W. Graffunder の“高周波抵抗に就て”の研究に對する意見 (748).  
Proc. Roy. Soc. [A], 147 (1934).
- Kemp I. & Rideal E. K., グリアジンの電氣泳動 [II] 易動度に及ぼす強電解質の影響 (11).  
Connel L. G., Hamilton R. T. & Butler J. A. V., 混合溶液に於ける電解質の性質 [VI] 水, エチルアルコール溶液に於ける鹽類の電氣傳導度 (418).  
Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
- Robertson J., 醋酸鹽溶液の電解生成物に對する溫度影響 (1007).
- Partington J. R. & Skeen J. W., 非水溶液に於ける酸化及還元ポテンシャル [I] Pyridine 中の第一及第二鹽化銅と第一及第二鹽化鐵系 (1062).
- Hothersall A. W. & Hammond R. A. F., Ni 析出に對する酸化剤の影響 [I]  $\text{H}_2\text{O}_2$  及  $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$  (1079).  
Z. anorg. Chem., 220 (1934).
- Hoelmann H., Re の化學及電氣化學への寄與 [IV] 過レニウム加里の硫酸溶液に對する還元剤の作用 (33).  
De Rubies S. P. u. Doetsch J., Pb 礦物に Y, La 及他の稀土類の分光學的決定に對する焦電氣的濃度 (199).  
Z. Elektrochem., 40 (1934).
- Treadwell W. D. u. Terebesi L., P. Drossboch 氏の論文“Al の電氣冶金に就て”の批評 (744).  
Pieper J., u. Ehrhardt 氏の Elektronenröhrenapparat r と Jander 及 Schorstein 兩氏の交流電流計を備へた電導度測定裝置の使用可能性を顧慮せる電位差計的及電導度的研究 (798).  
Alexejew D. u. Perminow P., 鋼鐵の過電壓と陰極脆弱性 (823).  
Krassó T., 種々なる鋼鐵の堅牢さに對する陰極水素過電壓の影響 (826).  
Pieper J., 電位差計的及電導度的研究 [I] 電導度の部 (844).  
Paweck H., Cu-Ni-Fe 合金の電解析出 (857).  
Müller E. u. Schwabe K., 水溶液中の金屬の陽極分極に於ける臨界電流 [IV] (862).  
Z. Physik., 91 (1934).
- Mönch G. u. Stühler R., 結晶光電效果 (253).  
Mönch G., 結晶光電效果の理論 (264).  
Pip O., ハロゲン化水素酸に於ける Tl の陽極性質 (320).  
Z. physik. Chem. [A], 171 (1934).
- Cassel H. M. u. Krumbein E., 水の電解の過電壓に對する壓力の影響 (70).  
Wille J.,  $\text{NH}_3$  とピリジン添加による Cu イオンの移動速度への影響 (93).

## 平 衡 論

化學平衡, 相律(狀態圖)溶液論(蒸氣壓)等

- Compt. rend., 199 (1934).
- Wohlgemuth M. J., 二元系: 水-鹽化ナトリウム及水-鹽化カリウムの研究 (601).  
Helv., 17 (1934).
- Guyer A., Bieler A. & Schmid E.,  $\text{NH}_3\text{-H}_2\text{O}$  混合液に於ける鹽化アルカリ及硝酸アルカリの溶解度 (1530).



- Ind. Eng. Chem.**, 26 (1934).  
 Ting H. H. & McCabe W. L., 種子を入れたる溶液の過飽和及結晶生成 (1201).  
 Ting H. H. & McCabe W. L.,  $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  の溶解度 (1207).  
 Sage V. B. H., Schaafsma J. G. & Lacey W. N., 炭化水素系に於ける相平衡 (1218).  
**J. Am. Chem. Soc.**, 56 (1934).  
 Batson F. M. & Kraus C. A., 電解質溶液の性質 [XII] ベンゼン中の溶液の凝固点 (2017).  
 Bond P. A. & Crone E. H., 或る四ハロゲン化合物系に於ける平衡 (2028).  
 Harned H. S. & Sutherland R. O., *n*-Butyl 酸の  $0^\circ$ — $60^\circ$  に於ける電離恒数 (2036).  
 Kilpartick M., 鹽水溶液に於ける Brom Phenol Blue の古典的解離恒数 (2048).  
 Gallagher M. & Keyes D. B., 硫酸に於けるエチレン及エチルアルコールの活動濃度 (2221).  
 Johnstone H. F. & Leppla P. W., 低分壓に於ける  $\text{SO}_2$  の溶解度, 亜硫酸の電離恒数及電離熱 (2233).  
 Spencer H. M. & Justice J. L.,  $\text{V}_2\text{O}_5$ ,  $\text{CO}$ ,  $\text{V}_2\text{O}_3$  及  $\text{CO}_2$  系に於ける平衡 (2306).  
 Scatchard G. & Prentiss S. S., 水溶液の凝固点 [VIII]  $\text{NaCl}$  と Glycine 及 エチルアルコールの混合物 (2314).  
 Scatchard G. & Prentiss S. S., 水溶液の凝固点 [IX] 對轉換鹽  $\text{KNO}_3$ — $\text{LiCl}$  混合物 (2320).  
 Cagle W. C., Tarbutton G. & Vosburgh W. C.,  $25^\circ$  に於ける  $\text{CdSO}_4$ —醋酸—水系 (2331).  
 Howard D., Friedrichs F. & Browne A. W., 液體アモニアに於ける窒水化合物及其誘導體の舉動 [IX]  $\text{NH}_4\text{N}_3$ — $\text{NH}_3$  系に於ける平衡 (2332).  
 Shrawder J. & Cowperthwaite L. A.,  $0$ — $50^\circ$  に於ける  $\text{H}_2\text{SO}_4$  の活動係数 (2340).  
 Howard D. H. & Browne A. W., 液體アモニアに於ける窒水化合物及其誘導體の舉動 [X]  $\text{N}_2\text{H}_5\text{N}_3$ — $\text{NH}_3$  系に於ける平衡 (2348).  
 Wiebe R. & Tremearne T. H.,  $25$ ,  $50$ ,  $75$  及  $100^\circ$  及壓力 1000 氣壓に至る液體アモニアに對する  $\text{H}_2$  の溶解度 (2357).  
**J. Chem. Phys.**, 2 (1934).  
 Crist R. H. & Dalin G. A., 水素—酸化水素系の同位元素的平衡 (735).  
 Kirkwood J. G., 強電解質の理論に就て (767).  
 Fuoss R. M., 電解質に関する二つの理論 (818).  
**J. Chem. Soc.**, (1934).  
 Glass H. M. & Madgin W. M., 活動濃度で表はされた平衡恒数 (氷點法にて) [IV] ベンゼン及 *p*-dichlorobenzene に於ける *p*-Toluidine と *o*-Tolyl-oxide の解離 (1292).  
 Henstock H., メチルアルコール及アセトンに於ける種々の有機酸の金屬鹽及アモニウム鹽の溶解度 (1340).  
 Pounder F. E. & Masson I., 熱解析及其の dinitrobenzene への應用 (1357).  
 Phillips J. W. C. & Mumford S. A., 二三脂肪族化合物の兩形 [V] 正一次アルコール及其酯 酸鹽 (1657).  
 Applebey M. P., Crawford F. H. & Gordon K., 飽和水溶液の蒸氣壓, 鹽化リチウム及硫酸リチウム (1665).  
 Jones L. & Soper F. G., 酒石酸の電離恒数及礬酒石酸の性質 (1836).  
**J. chim. phys.**, 31 (1934).  
 Lalande A., 低溫濃厚溶液に於ける氷點法, 連續平衡法 (498).  
 Schlegel M. H., 不均一系の研究: 不均一系アニリン—環狀ヘキサン (517).  
**J. Phys. Chem.**, 38 (1934).  
 Shnidman L.,  $\text{NH}_4\text{SCN}$  の水, メタノール及エタノールへの溶解度 (901).  
 Pedersen K. J.,  $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOH}$ ,  $\text{OHCCH}_2\text{COOH}$  及  $\text{CH}_3\text{COOH}$  の  $\text{NaCl}$  溶液中の解離恒数 (993).  
 Ross, R. F., ビリヂン—醋酸系 [II] 溶融點 (1085).  
 Linhart G. A., 單一又は混合氣體の  $P$ — $V$ — $T$  關係 (1091).  
**Monatsh. Chem.**, 65 (1934).  
 Walter G. u. Storfer E., チオ尿素錯鹽に就て [II]. Triithioharnstoffcuprochlorid 溶液に於ける平衡 (21).  
**Nature**, 134 (1934).  
 Topley B. & Wynne-Jones W. F. K., 重水のイオン積 (574).  
**Phil. Mag.**, [7], 18 (1934).  
 Orr W. J. C. & Butler J. A. V., 電解質の解離を決定する因子及鹽分子の解離エネルギー (778).  
 Jeffery G. H. & Vogel A. L.,  $24^\circ$  に於ける安息香酸



- の傳導度測定に依る熱力學的解離恒数の決定(901).  
**Phys. Rev.**, 46 (1934).  
 Rudberg E., カルシウムの 500—825°C に於ける蒸氣壓 (763).  
**Rec. Trav.**, 53 (1934).  
 Deinum H. W., 液體ベンゾール同素體の問題に就て (1061).  
 Silva D. J., パラクレゾール—安息香酸系の熔融圖 (1097).  
**Sow. Phys.**, 6 (1934).  
 Ruhemann M. u. Lichter A., 低溫熔融混合物の状態圖 (139).  
**Trans. Farad. Soc.**, 30 (1934).  
 Fuoss R. M., 電解質溶液に於けるイオンの分布 (967).  
 Farkas L. & Farkas A.,  $H_2O + HD = HDO + H_2$  の平衡 (1071).  
 Partington J. R. & Winterton R. J., エチルアルコールに對する Sodium Thiocyanate の溶解度 (1104).  
**Z. anorg. Chem.**, 220 (1934).  
 Kritschewsky I. u. Kasarnowsky J., 三種混合物の瓦斯相の組成の計算 (67).  
 Benrath H., Polytherm  $COCl_2 - H_2O$  (142).  
 同上, 三成分系の Polytherm  $MnCl_2 - (LiCl_2) - H_2O$  (145).  
 Brinzinger H. u. Osswald H., 水溶液に於ける二三の Sulfosalz の Anionengewichte (172).  
 Brinzinger H. u. Osswald H., 水溶液に於ける鉛 Cyanide の Anionengewichte (177).  
 Thiel A. u. Siebeneck H., 硼酸の熱解離及蒸氣壓並びに水蒸氣による揮發性 (236).  
 Weibke F. u. Eggers H., Cu—In 系状態圖 (273).  
 Weibke F., Cu—Ga 系状態圖 (293).  
 Schryder W. u. Schackmann H., 三元系  $Ca_3(SO_4)_2 - 硫酸アルカリ - 水$  [I] 三元系  $Ca_2(SO_4)_2 - K_2SO_4 - H_2O$  (389).  
**Z. Elektrochem.**, 40 (1934).  
 Grube G. u. Klaiher H., 二元合金の電導度と状態圖 [XV] Li—Pb 系 (745).  
 Grube G. u. Meyer E., 二元合金の電導度と状態圖 [XVI] Li—Sn 系 (771).  
 Jellinek K. u. Siewers H., ハロゲン化物, 酸化物及 Pyrophosphat の融液に於ける Metallverdrängungsgleichgewichte (871).  
**Z. physik. Chem. [A]**, 170 (1934).  
 Pöde H., 有機二カルボキシル酸の解離恒数に就て (231).  
 Boer F., エーテル—水系の四重點の位置 (253).  
 Pelt A. J. v. & Boer F., 鹽化水銀—臭化水銀系 (256).  
 Stackelberg M. v., 液態酸素への Kr 及 Xe の溶解度 (262).  
 Malsch J. u. Hartley G. S., 水溶液に於ける長鎖鹽の Wien 効果並に衝突期間短き場合に適當なる測定法の變化 (321).  
 Halban H. v. u. Kortüm G., 弱及中位の強さの電解質の解離恒数 [I]  $\alpha$ -Dinitrophenol の解離恒数と Debye—Hückel の Grenzformel の適合範圍 (351).  
**Z. physik. Chem. [A]**, 171 (1934).  
 Wilberg F., 酸と鹽基の Spannungsreihe について (酸性度と鹽基度の尺度としての Aciditätspotential) (1).  
 Kanobjewski S., 過冷固溶體の理論 (25).  
 Hrnakowski K., 有機成分の三元系の熱分析法並に總括 (99).  
**Z. physik. Chem. [B]**, 27 (1934).  
 Förster T.,  $HDO + H_2 = H_2O + HD$  の平衡恒数 (1).  
 Wolf K. L. u. Herold W., 分子分極と會合 (58).
- 界 面 化 學
- 吸着, 觸媒, 膠質, 寫真化學等
- Compt. rend.**, 199 (1934).  
 Ratelade M. J., セロファン中のクロム酸銀の律動的沈澱 (555).  
 Amiot M. R., 水溶液中の二元混合物の炭素に依る吸着 (636).  
**Helv.**, 17 (1934).  
 Kanamaru K., 纖維素及其誘導體の光屈折能 [III] 纖維素纖維の屈折能に對する吸着水の影響 (1425).  
 Kanamaru K., 纖維素及其誘導體の光屈折能 [IV] = トロ纖維素の屈折率 (1429).  
 Meyer K. et Co Y., 低級及高級 polypeptide の X 綫的觀察 (1488).  
**Ind. Eng. Chem.**, 26 (1934).

- Tilley J. N.,  $\text{NH}_3$  を窒素酸化物に酸化する爲の觸媒 (1287).
- J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
- Bartell F. E. & Bartell L. S., 界面自由エネルギーの定量的相互關係 (2205).
- Feising W. A. & Ashby C. T.,  $\text{SiO}_2$  ゲル,  $\text{Al}_2\text{O}_3$  ゲル及炭素に依る Methylamine の吸着 (2226).
- Turkevich J. & Taylor H. S., 炭水化物の活性化吸着 (2254).
- Howard J. & Taylor H. S., 酸化クロームゲルに依る瓦斯の吸着 (2259).
- J. Chem. Phys., 2 (1934).
- Addink N. W. H., Myristic Acid の單一構造 (822).
- J. Chem. Soc., (1934).
- Bradford B. W., 金屬表面の觸媒的及電氣的性質 [I]  $\text{CO}$  の燃焼の觸媒となる銀表面 (1276).
- Wilson C. L., 乳濁液型の可逆性 (1360).
- J. Phys. Chem., 38 (1934).
- Briggs D. R., アラビアゴム溶液の物理化學的研究 (867).
- Lincoln A. T. & Hillyer J. C., 珪酸ゲル中の Liesegang 現象 (907).
- Olsen A. G., ペクチン研究 [III] ペクチンゼリー生成の一般理論 (919).
- MacDougall F. H., シリカゲル中の電解質の擴散と題する Partick 及 Allan の論文に對する議論 (945).
- James T. H., Blair J. M. & Germann F. E. E., 間歇的寫真曝射に及ぼす鹽類の影響 (1023).
- Melvin J. W., Bull H. L. & Staddon L. S., 石鹼凝乳の結晶纖維の水化 (1075).
- Kolloid-Beih., 40 (1934).
- Schramek W., 金屬水酸化物溶液と纖維素纖維との反應: 纖維一溶液系中の金屬水酸化物分配の平衡測定と X-線光學的研究結果との比較對稱 (87).
- Walter G. u. Lutwak H., 人造樹脂 [IX] 尿素-フォルムアルデヒド縮合物過程の物理化學的研究 (168).
- Holleman L. W. J., Bungenberg de J. H. G. u. Modderman R. S. T., 親煤膠質 [XXIII] ゼラチンの浸潤並にゲル化熱 (211).
- Fischer M. H. u. Hooper M. O., 親煤膠質: 其理論と應用 [I] [II] (241).
- Sacchitling H. u. Zocher H., 木材の微細構造の研究 [I] 松材及びリグニンの種々の液體中に於ける膨脹 (413).
- Samec M., 植物體膠質の研究 [XI] 澱粉と蛋白體との反應 (449).
- Kolloid-Z., 69 (1934).
- Rinde H., 紫外部に於けるチンダル光の強さの一決定法と微核法に依り生成されたる金ゾルのチンダル光の強さ (1).
- Derjaguin B. u. Lararev W., 雲母表面の外部磨擦の研究 (11).
- Mahajan L. D., 液體表面上に於ける同液粒の存続期間 (16).
- King A. u. Lawson C. G., 木炭表面の複雑なる性質 (21).
- Ungar G., 高粘度物質の Plastomer 的研究 [I] Plastometer の構成 (30).
- Knudsen E., 色彩の分散二相硝子 (35).
- Lamm v. O., 澱粉水溶液の特性に對する實驗的寄與: Svedberg の遠心分離機に依る測定.
- Papkova-Kwizel T. P., ベンゾプルプリノー及クリゾフェニソルの凝固と構造粘性 (57).
- Rabinerson A.,  $\text{V}_2\text{O}_5$  ゾルの粘度測定に依る研究 [I] 構造粘性の因子 (66).
- Liepatoff S. W. u. Putilowa J., 親水ゾル [III] ゼラチンの種々の分別物の溶媒化 (73).
- Elöd E. u. Schachowskoy Th., mineralischen Gerbung の理論. Cr の錯化合物の研究 (腐蝕及變色過程に就ての [XVIII]) (79).
- Ackermann T., Leim 及ゼラチン溶液の表面張力測定 (87).
- Krotowa N. A., substantiven Färben の理論 (94).
- Evans U. R., 金屬表面の酸化物, 硫化物或は沃化物の薄膜の干涉色 (129).
- Ornstein L. S., 液晶の Schwantheorie (137).
- Derjaguin B., 磨擦と粘着とに就ての研究 [IV] 小粒子の粘着理論 (155).
- Ungar G., 高精度物質の Plastometer 的研究 [I] Scher 曲線決定への半球 Plastometer の應用と絕對 Scher 常數の算出 (164).
- Obogi R. u. Broda E., 高級重合體の粒子の大きさと其溶液の粘度との關係 (172).
- Miyamoto S., 無聲放電に依る膠質溶液の製造 [II]

- (179).  
 Peskoff N., 難溶性金屬鹽水膠質の電解に依る生成 (181).  
 Ostwald W. u. Riedel R., 金屬石鹼の膠質化學への寄與 [I] 金屬石鹼の雙極性能率 (185).  
 Liepatoff S. M., 親煤膠質 [IV] "Alpbauhüllen" の理論と親煤膠質の安定度 (199).  
 Poprowski W. A., ゲル状をなせる  $Al(OH)_3$  懸濁液の變化の研究への定量的濾過分析の應用 (202).  
 Elöd E. u. Sachachowskoy Th., mineralischen Gerbung の理論, セラチンの Gerbung の實在に就て (コバルト Gerbung) (205).  
 Boye E., 流動水蒸氣に依る流動活性炭粒子よりのエーテル蒸氣放出 (218).  
 Kirejew V. u. Ssologub N. D., 互に溶け合ふ液體の混合蒸氣の吸着 (222).  
 Lykow A. W., 乾燥過程を顧慮した陶器の溫度傳導數と濕分含有率との關係 (226).  
 Seven-Nilsson L., 浮游懸濁に於ける礦物と氣泡との接觸時間の影響 (230).  
 Nature, 134 (1934).  
 Blau M. & Wambacher H., 寫真感劑と酸素 (538).  
 L. D. J., 膠質電解質 (578).  
 Phil. Mag. [7], 18 (1934).  
 Thomson G. P., 表面の微細構造 (640).  
 Cochrane W., 薄膜に依りて生ずる電子廻折圖の測定する新方法 (956).  
 Reimann A. L., Mg, Cd, 及 Ba に依る種々の頁斯の清淨 (1117).  
 Physik. Z., 35 (1934).  
 Majorana Q., 金屬薄板に對する光の作用 (740).  
 Proc. Roy. Soc. [A], 146 (1934).  
 Taylor G. I., Definable Fields of Flow に於ける乳濁質の生成 (501).  
 Levine S., 膠質懸濁液の沈降平衡の問題 (597).  
 Mann W. B., 白金表面と氣體分子間のエネルギー交換 (776).  
 Proc. Roy. Soc. [A], 147 (1934).  
 Rideal E. K. & Kemp I., グリアジンの電氣泳動 [I] 石英に依るグリアジンの吸着 (1).  
 Foster A. G., 酸化鐵ゲルに依る蒸氣の吸收 [I] 脂肪族アルコール (128).  
 Bangham D. H., Fakhoury N. & Mohamed A. F., 木炭の膨潤 [III] 低級アルコールの實驗 (152).  
 Bangham D. H., 木炭の膨潤 [IV] アルコール膜に對する量論的關係 (175).  
 Adam N. K., Danielli J. F. & Harding J. B., 表面膜の構造 [XXI] 二鹽基エステル, アルコール, アルドオキシム及ケトン類の表面電位. (491).  
 Rec. trav., 53 (1934).  
 Smittenberg, Ni に依る  $H_2$  の吸收及吸着 (1065).  
 Bär A. L. S. u. Tendeloo H. J. C., 粘土膠質の Austausch-Kapazität の變化 (1128).  
 Sow. Phys., 5 (1934).  
 Chalin E., W-Th 問題に就ての一知見 [II] (838).  
 Sow. Phys., 6 (1934).  
 Kornfeld, 再結晶に於ける新結晶體の成長速度の非等方性 (170).  
 Trans. Farad. Soc., 30 (1934).  
 Neale S. M. & Patel A. M., 纖維素に依る染料の吸收 [V] 吸收に對する種々の電解質の影響 (905).  
 Shutt W. J. & Walton A., 金の陽極不動態 (914).  
 Lloyd D. J. & Marriot R. H., 蛋白質纖維の膨潤 [III] 馬毛 (944).  
 Lewis W. C. M., 乳濁液の粘着と融合 (958).  
 Ray R. C. & Ganguly F. B., シリカゲルに依る水の吸着及 Patrick の吸着式に對する吟味 (997).  
 Darabysihire J. A. & Cooper E. R., 銻金上の酸化物皮膜の依る電子廻折 (1038).  
 King A. & Lawson C. G., 木炭に依る化學的吸着に關する研究 [IV] 水蒸氣の吸着に就て活性化の影響 (1094).  
 Z. anorg. Chem., 220 (1934).  
 Schenck R. u. Kurzen-Münster P., 金屬の活性化に關する研究 [III]. (97).  
 Z. Elektrochem., 40 (1934).  
 Neumann B. u. Goebel E., Pt. 酸化鐵及酸化クロムに依る酸素の吸着 (754).  
 Neumann B. u. Goebel E.,  $V_2O_5$  に依る亞硫酸の吸着 (764).  
 Broili H., Glocker R. u. Langendorff H., 光子と寫真感光關係 (784).  
 Engelhardt H. u. Stiller W., 活性炭素に依る水蒸氣吸着等溫圖の活性炭素のフオスゲンへの舉動に對する應用 (833).  
 Z. Physik, 91 (1934).

- Perucca E., 金属薄膜の傳導係数と金属表面の傳導性 (160).
- Suhrmann R. u. Schallamach A., 低温に於ける純又は不純物存在金属表面の光効果の温度係数 (775).  
Z. physik. Chem. [A], 170 (1934).
- Tronstad L. u. Høverstad T., 金属不動現象問題の光學的研究 [II] 研磨鐵鏡に於ける自然的酸化層 (172).
- Hahn O. u. Senftner V., Emaniermethode に依る酸化鐵の表面研究 (191).
- Volmer M. u. Flood H., 蒸氣に於ける滴核生成 (273).
- Flood H., エチルアルコール-水の過飽和混合蒸氣に於ける滴核生成 (286).
- Kaischew R. u. Stranski I. N., 直線的結晶速度の理論 (295).
- Kohlschütter H. W., 水素及重水素の  $\text{Cr}_2\text{O}_3$  への吸着速度. 固体表面の化學 [II]. (300).
- Katz J. R., 澱粉とパン製造の物理化學 [XXII]. 種々の天然澱粉より得らるゝ Stärkekleister の Retrogradieren に関する X 綫的比較觀察 (421).
- Katz J. R., 同上 [XXIII] アルコールを含有する澱粉 Kleister の X 綫圖的 Retrogradieren に対するアルコールの濃度の影響 (X 綫攝影準備としての澱粉標本のアルコール脱水理論).  
Z. physik. Chem. [A], 171 (1934).
- Hevesy G. v. u. Somaiya T., 白金黒 (41).
- Bakker G., Pockels の Fihntheorie に於ける滲透壓と関連を有する毛細層中の表面張力と tangentielle Druck (49).
- Landt E., Lyosorption 現象の理論 (119).
- Z. physik. Chem. [B], 27 (1934)
- Hedvall J. A., Hedén R. u. Person O., 鐵磁性的變態と觸媒活性 (196).
- Bauer H., Liesegang 沈澱の空間的及時間的距離の過飽和理論 (145).
- Ann. Physik, 21 (1934).
- Lüpke A. D. v., ヘロゲン化アルカリ結晶に於ける光化學作用の増感に就て (I).
- Compt. rend., 199 (1934).
- Boltelsky M. et Kirson B., 過酸化水素の分解に對する銅錯鹽の作用 (573).
- Delavault R.,  $580^\circ$  以上の温度に於ける Mg 合金及び Ca 合金の酸化機構 (580).
- Laurent P., 有機溶液内反應研究に於て比誘電率を應用する事に就て. (582)  
Ind. Eng. Chem., 26 (1934).
- Hitchcock L. B.,  $\text{CO}_2$  の吸收速度 (1153).
- Patterson J. A. Jr. & Day A. R., エチルアルコールの接觸酸化 (1276).
- Hill E. S. & Lacey W. N., 静止液狀炭化水素に  $\text{Cl}_4$  の溶解する速度 [II] (1324).
- Hill E. S. & Lacey W. N., 静止液狀炭化水素にプロパンの溶解する速度. (1327)  
J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).
- Brar E. S. & Eyring H., 酸素を含む反應の活性化エネルギー [I] 反應  $\text{O} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O}$  (2020).
- Allen A. O. & Sickman D. V., アセトアルデヒドの誘發分解 (2031).
- Gorin E. & Taylor H. S., 蟻酸蒸氣の光分解 (2042).
- Chapin R. M., Hypohalite の分解に於ける水素イオン濃度の影響 (2211).
- Williamson A. T., Ketene の重合及熱分解 (2216).
- Kahlenberg L., Johnson N. J. & Downes A. W., 金属に依る瓦斯の活性化 (2218).
- Byrns A. C. & Rollefson G. K.,  $\text{Cl}_2$  及  $\text{O}_3$  の混合物の光化學 (2245).
- Tanner H. G., 水素酸素結合に對する Pb-Tetramethyl の影響 (2250).
- Jones L. T. & Bates J. R., 遊離アルキル基を含む反應 [I] メタン, 鹽素及酸素の光化學反應 (2282).
- Jones L. T. & Bates J. R., 遊離アルキル基を含む反應 [II] 瓦斯狀 Ethyl Iodide の先化學的酸化 (2285).
- Booher J. E. & Rollefson G. K., アセチレンの photobromination (2288).
- Norton B. M., 液狀 Ethyl Iodide の光化學的分解に於ける量子生成率 (2294).
- Spencer H. M. & Justice J. L., 酸化モリブデンに對する CO の反應 (2301).
- Kilpatrick M., イオン反應に對する電解質の影響 (2326).
- Heidt L. J. & Forbes G. S.,  $\lambda$  208, 254 及 280 m $\mu$  に於ける乾燥  $\text{O}_3$  の光分解 [I] 量子生成率 (2365).

化 學 動 力 學

- Liebhaufsky H. A.,  $\text{H}_2\text{O}_2$  の沃素沃化物混合に依る接觸分解 [IV] (2369).
- Rice E. O. & Glasebrook A. L., 遊離基の見地より見たる有機化合物の熱分解 [XI] メチレン基 (2381).
- Pease R. N., 水素鹽素熱反應の動力學 (2388). *J. Chem. Phys.*, 2 (1934).
- Evans M. G., H と O 及び D と O の光増感反應の比較 (726).
- Evans M. G. & Taylor H. S.,  $\text{NH}_3$  と  $\text{ND}_3$  の光増感分解反應の速度式 (732).
- Melville H. W., 爆發の上限界以上に於ける  $\text{PH}_3$  の光化學酸化 (739).
- Leighton P. A. & Luchy F. A., O—ニトロベンズアルデヒドの光化學的異性化 [I] 光化學的結果 (756).
- Luchy F. A. & Leighton P. A., O—ニトロベンズアルデヒドの光化學的異性化 [II] 數學的取扱 (760).
- Coolidge A. S. & James H. M., 原子相互作用と活性化エネルギーの計算に含まれたる近似 (811).
- Fricke H. & Hart E. J., 水に溶解せる蟻酸の X 線照射による轉移 (824).
- Bradbury N. E., 電子附着に依る瓦斯體中の負イオンの生成 [I]  $\text{NH}_3$ ,  $\text{CO}$ ,  $\text{NO}$ ,  $\text{HCl}$  及  $\text{Cl}_2$  (827).
- Bradbury N. E. & Tatel H. E., 瓦斯體中の負イオンの生成 [II]  $\text{CO}_2$ ,  $\text{N}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{H}_2\text{S}$  及び  $\text{H}_2\text{O}$  (835).
- Hammill W. H. & La Mer V. K., 葡萄糖の變旋光に對する  $\text{D}_2\text{O}$  及  $\text{HDO}$  の影響 (891). *J. Chem. Soc.*, (1934).
- Spong A. H., 硫黃の鹽化物の性質 [VIII]—鹽化硫黃と鹽素との反應 (1283).
- Coward H. F., 瓦斯の發火溫度, (故) Harold Bailly Dixon の “Concentric tube” の實驗 (1382).
- Norrish R. G. W., Crone H. G. & Saltmarsh O. D., 第一次光化學反應 [V] アセトンの分光學及光化學的分解 (1456).
- Bowen E. J. & de la Praudière L. A. E., 液態と溶解せるケトンの光化學反應 (1503).
- Bowen E. J. & Horton A. T., 同上 [II]
- Chapman A. W., ベックマン變化の研究 [II] 自然轉位の動力學及溶媒の影響 (1550).
- Spence R. & Wild W., 鹽素と瓦斯狀ホルムアルデヒドの熱反應 [I] (1588).
- Day J. N. E., Hughes E. D., Ingold C. K. & Wilson C. L., 重水に依る鹽類の水和作用並びに鹽類水化物の構造に對する注意 (1593).
- Davies W. C. & Lewis W. P. G., —onium 鹽類生成に影響する因子 (1599).
- Pearson T. G., 第一次光化學過程に於ける遊離基と原子, Aliphatic Ketones とアルデヒドの光解離 (1718).
- Smith G. F., アセトンと沃度の反應の活性化熱 (1744).
- Topley B. & Smith M. L., 吸着分子に依る間面反應の觸媒作用 (1754).
- Garratt A. P. & Thompson H. W., 金屬カルボニルのスペクトル及光化學分解 [I] 光化學的數値 (1817).
- Garratt A. P. & Thompson H. W., Ni カルボニルの熱分解及酸化 (1822). *J. chim. phys.*, 31 (1934).
- Blumenthal, Sr 過酸化物の分解速度 (489). *J. Phys. Chem.*, 38 (1934).
- Liebaufsky H. A. & Mohammad A., 鹽類の影響ありと認められぬ三次イオン反應 (857).
- Brewer A. K. & Kueck P. D., Glow discharge 中の化學反應. [XIII] 陽光中の水素の酸化の連鎖反應 (889).
- Pedersen K. J.,  $\text{CH}_3\text{COCIL}_2\text{COOH}$  の bromination の速度 (999).
- Stearie E. W. R. & Macdonald R. D.,  $\text{CH}_3\text{OH}$  蒸氣と  $\text{N}_2\text{O}$  との反應の動力學 (1031).
- Brewer A. K. & Kueck P. D., Glow discharge 中の化學反應 [XIV] 酸素水素混合物の燃焼 (1051).
- Preisler P. W. & Preisler D. B., 2チオ酸よりスルフォン酸生成の動力學 [I]  $\text{Ti}_2(\text{SO}_4)_3$  によるシステンのシスチン酸への酸化 (1099).
- Preisler P. W. & Preisler D. B., 2チオ酸よりスルフォン酸生成の動力學 [II]  $\text{Ti}_2(\text{SO}_4)_3$  によるシステンのシスチン酸への酸化に及ぼすハロゲン化物の正及負觸媒作用 (1109).
- Monatsh. Chem.*, 64 (1934).
- Skrabal A., 不安定なる中間生成物と古典的化學動力學 (289). *Nature* 134 (1934).

- Travers M. W., アセタルデヒドの熱分解 (569).  
**Naturwiss.** 22 (1934).
- Gross Ph., Suess H. u. Steiner H., 蔗糖轉化速度と水中の重水の含有量との関係 (662).
- Clusius K. u. Gutschmidt H., 重水素と空氣の混合物の爆發下限界 (693).
- Euler H. v., u. Klusmann E., 照射による酵素脫水作用の加速 (777).
- Phil. Mag.** [7], 18 (1934).
- Stoddart E. M., 遊離 OH の生成 (409).  
**Phys. Rev.** 46 (1934).
- Lind S. C., Jungers J. C. & Shiflett C. H.,  $\pi$  線による重アセチレンの重合 (825).  
**Proc. Roy. Soc. [A]**, 146 (1934).
- Steacie E. W. R. & Plewes A. C., 氣體炭化水素の酸化の機構 [II] エタンの酸化 (583).
- Farkas A., Farkas L. & Rideal E. K., 重水素の實驗 [IV] 重水素によるエチレンの水素添加及び置換反應 (630).
- Melville H. W., 水素と亞酸化窒素との反應動力學 [II] (737).
- Melville H. W., 同上 [III] 酸素の影響 (760).
- Ritchie M., HBr 光合成に於ける不活性氣體の影響 (828).
- Ritchie M.,  $O_3$  の熱分解 (848).  
**Proc. Roy. Soc. [A]**, 147 (1934).
- Hinshelwood C. N., Williamson A. T. & Wolfenden J. H., 酸素と重水素との反應 (48).
- \*Chapman D. L. & Gregory C., 水素酸素結合のパラジウムによる接觸反應、接觸觸媒の新現象 (68).
- Fletcher G. J. M., メチルアルコールの熱分解 (119).
- Griffiths J. G. A. & Norrish R. G. W., 水素及び鹽素の光化學結合の誘導期 (140).
- Willey E. J. B. & Foord S. G., 活性酸素に就て (309).
- Haber F. & Weiss J., 鐵鹽類による  $H_2O_2$  の接觸分解 (332).
- Newitt D. M. & Szego P., 高壓に於ける遲速酸化 [I] メタン及エタン [II] メチルアルコール, エチルアルコール, アセトアルデヒド及醋酸 (555).  
**Rec. trav.** 53 (1934).
- Vles S. E., アニリン-水法による無水酸の加水分解速度の測定 [II] (961).
- Ollivier C. J., 脂肪族ハロゲン化合物に於ける二重結合生成に關する規則 (1093).  
**Sow. Phys.** 5 (1934).
- Malinowsky A. E., Rossichin W. S. u. Timkoski W. P., 氣體燃燒速度に對する電場の影響 (902).
- Butkow K., Zinnchlorür 蒸氣に對する光の作用 (906).  
**Sow. Phys.** 6 (1934).
- Andrew K. K., 窒化カルシウムの熱分解の動力學 (121).
- Shtsholkin K., Detonation Spin の振動數を計算する試み (175).
- Trans. Farad. Soc.** 30 (1930).
- Williamson A. T. & Pickles N. J. T., 水素酸素熱應反に於けるアモニヤの影響 (926).
- Rolfe A. C. & Hinshelwood C. N., エステル生成の動力學、醋酸及メチルアルコールの反應 (935).
- Kornfeld G. & McCaig M.,  $SO_2$  の光分解 (991).
- \*Stewardson E. A., 高周波 glow discharge に於ける  $N_2O$  の解離 (1018).
- Z. phys. Chem. [A]**, 170 (1934).
- Schenck F., 鹽酸の存在に於ける 3-Benzoyl-2-phenyl-cyclopropan-1-carbonsäure の四個の異性體のメチル, エチル及イソプロピルアルコールに於けるエステル化に就て、エステル化の速度に對する構造の影響 (309).
- Z. phys. Chem. [A]**, 171 (1934).
- Hüttig G. F., Schreiber W. N. u. Kittel H.,  $N_2O$  分解に對する觸媒作用による酸化マグネシウム-酸化鐵系の活性狀態の表示 (83).
- Z. phys. Chem. [B]**, 27 (1934).
- Steacie E. W. R., 重水中の酵素に依る蔗糖轉化 (6).
- Neujmin H. u. Popov B., シューマン域に於ける酸素と水素との光化學反應 (15).
- Bach F., Bonhoeffer K. F. u. Moelwyn-Hughes E. A., 重水素と臭素蒸氣との反應 (71).
- Farkas L. u. Sachsse H., 水素原子の再結合とその酸素及一酸化炭素との反應 (111).
- Hertel E., Becker G. u. Clever A., 脂肪族酸鹽化物の鹽素化機構に就て [I] 暗黒反應 (303).
- Klar R., 重水素に依るエチレン水素添加に就て (像



報) (319).

實驗方法, 裝置, 無機化學, 金相學, 分析化學等

Ann. Physik, 20 (1934).

Rupp E., 電子回折による高電圧の測定 (594).

Ber. Dtsch. chem. Ges, 67 (1934).

Riesefeld F. H. u. Riesefeld H. E., 礦物の結晶  
水に於ける重水の含量 (1659).

Hantzsch A., 窒化水素及アジ化物の構造 (1674).

Compt. rend., 199 (1934).

Vell S., 平面層上のゼラチンに就ての定性的化學  
的觀察 (611).Basset J. et Dodé M., 超加壓に於ける沃素及沃素  
化物の直接酸化 (668).

Helv., 17 (1934).

Flatt R., 極少量の沃素の電位差計的定量 (1494).

Flatt R., 簡單なるマイクロピュレット (1513).

Guyer A., Biedar A. u. Schmid E., 液體  $\text{NH}_3$  に  
於ける鹽化アルカリと硝酸カルシウムとの反應  
(1538).

Ind. Eng. Chem., 26 (1934).

Smith A. S., 閉鎖器内に於ける瓦斯の混合速度  
(1167).Chilton T. H. & Colburn A. P., 運搬(吸收)係數  
(1183).Tongberg C. O., Quiggle D. & Fenske M. R., 有效  
なる小規模分溜器 (1213).

Frarry F. C., 化學工業に於ける Al (1231).

Johnston J., 腐蝕問題 (1238).

Rhodes F. H., 濾過法に於ける洗滌 (1331).

Ind. Eng. Chem. [Anal. Ed.], 6 (1934).

Ward A. L. & Fulweiler W. H., 異列炭化水素の  
分別法としての比屈折分散 (398).Wooten L. A. & Ruehle A. E., 非水溶液に於ける  
電位差滴定法 (II) (449).Russell W. W. & Latham D. S., 簡單なる光電滴  
定法裝置 (463).Quiggle D., Tongberg C. O. & Fenske M. R., 沸點  
及沸騰範圍決定法裝置 (466).

Walsh W. L., 融點及微沸點決定法裝置 (468).

Courtney R. P. &amp; Wakefield H. F., 乾燥膜の附

着力測定裝置 (470).

Markley K. S., 機械的遠撈井裝置を有する融點測定  
裝置 (475).Irving Jr. G. W. & Smith N. R., 電氣計測定法に  
使用される鹽橋 (480).

J. Am. Chem. Soc., 56 (1934).

Pease R. N. & Munro W. P., プロパンの緩慢酸化  
(2034).Kilpatrick M., Chase E. F. & Riesch L. C., 水素  
イオン濃度決定に對する比色法, 電氣計法及觸媒  
法の比較 (2051).

Greenspan J., 定量添加管 (2054).

Allen A. O., 氣體反應速度測定に對する Dead-Space  
補正 (2054).Neuss J. D. & Rieman III W., クロム酸研究に對  
する硝子電極の應用 (2238).Felsing W. A., Shofner L. & Garlock N. B., メチ  
ル・ニチル・ケトンとの二三の物理恒數及 2 水化 NaI  
との加成物の研究 (2252).Cohn E. J., McMeekin T. L., Edsall J. T. & Weare  
J. H., アミノ酸, ペプチド及之に關聯せる物質の  
物理化學的研究(II) (2270).Forbes G. S. & Heidt L. J., Actionmetry に對する  
蔭酸ウラニル溶液の最適組成 (2363).

J. Chem. Phys., 2 (1934).

Kunsman C. H. & Nelson R. A., K 及 Li イオン  
源の存在に於ける水素の消失 (752).Hildebrand J. H. & Wood S. E., 分極による錯生成  
(822).Glockler G., 分極による錯生成, 1 個の分子の定義  
(823).

J. Chem. Soc., (1934).

Bassett H., 石灰〜水系に對する注意並に Ca の定  
量 (1270).

Büry C. R., オストワルド粘度計の檢定 (1380).

Mays E. L. & Warren F. L., 固體及液體の抽出裝  
置 (1652).

Menzies R. C., 偶及奇數の配位數 (1755).

Britton H. T. S., 錯酸の物理化學的研究 (XIII) 5  
價及 4 價の V 溶液の構造: 之等相互の還元及酸  
化 (1842).

J. chim. phys., 31 (1934).

Joshi S. S. et Sharma K. K., 放電による  $\text{SO}_2$  の分



- 解 (511).
- J. Phys. Chem., 38 (1934).
- Pound A. W. & Pound J. R., チナムアルデヒドの酸化 (1045).
- J. Soc. Chem. Ind. 53 (1934).
- Lowry T. M., 化学に於ける物理的方法 (709).
- Mc Kay H. A. C., Lapworth-Robinson 説の物理的説明 (870).
- Patterson W. S., 溶解酸素による  $\text{Fe}(\text{OH})_2$  の酸化に於て有機水酸化物の影響 (298T).
- Carnan P. C., 濾過の機構の研究 [III] (301T).
- Monatsh. Chem., 64 (1934).
- Luszcak A. u. Grün L.,  $\alpha$ -及  $\beta$ -ナフトールのメルクアプト色素及メチルメルクアプト色素の色・分光分析的研究 (349).
- Schalley E. u. Nagl F., 化学的方法による Schlieren の観察. 同屈折率の液體を混合する際に生ずる Schlieren の知識に對する寄與 (385).
- Monatsh. Chem., 65 (1934).
- Beutel E. u. Kutzelnigg A.,  $\text{Cu}(\text{II})$  鹽化物へハログゲン化水素へ水へアルコール (エーテル, アルデヒド, ケトン, 酸, エステル) 系に於ける着色 (82).
- Nature, 134 (1934).
- Macdonald H. M., 光の傳播の數學的展望 (482).
- 著者なし, 金剛石の二型 (495).
- Nakaya U. & Yamasaki F., ウイルソン箱による火花研究 (496).
- Dahr N. R. & Mukherjee S. K., 硝子管中に於けるアミノ酸の光合成 (499).
- Jeffreys H., Sir J. Jeans の哲學 (499).
- 著者なし, 獨乙に於ける石炭の水素添加 (504).
- Campbell N. R., Sir J. Jeans の哲學 (571).
- Wood W. A.,  $\alpha$ -真鍮結晶格子の歪み (572).
- H. D., Sir J. Jeans の哲學 (629).
- Naturwiss., 22 (1934).
- Heisenberg W., 幼稚なる時代に於ける嚴密自然科学の根底思想の變化 (669).
- Reitz O. u. Bonhoeffer K. F., 生長有機體に於ける重水素の蓄積 (744).
- Hann O., Be 礦物中の He の起源 (744).
- Phil. Mag. [7], 18 (1934).
- Foster A. W., Ni—Cr 合金の熱電氣的性質及比熱の溫度變化 (470).
- Wood W. A., 冷加工銅の格子歪みに因る潜エネルギー (495).
- Robertson J. M., X 線結晶分析に於ける比較強度測定用二結晶移動膜分光器 (729).
- Gibbs R. E. & Ramlal N., Plastic Flow の際にする多結晶金屬内の結晶子方向性 (949).
- Huxley L. G. H., 宇宙線の起源の理論 (971).
- Physik. Z., 35 (1934).
- Löwy H., 礦石含量の電氣力學的決定 (745).
- Proc. Roy. Soc., 146 (1934).
- Coffin C. C. & Johnston S., 爆發する Sb の研究 [I]. 研磨面の顯微鏡的研究 (564).
- \* Farkas A. & Farkas L., 重水素の實驗 [III] 水素同位元素の電解による分離 (623).
- Rec. trav., 53 (1934).
- van Liempt J. A. M. u. Visser S. H. R., Ar—N<sub>2</sub> 混合物に於ける Ar 分光學的檢出 (1084).
- Rev. Sci. Instr., 5 (1934).
- Dunning J. R., 單粒子によるイオン化の測定に對する増幅系 (387).
- Parratt L. G., X 線分光計に對する腐蝕水晶結晶の使用性 (305).
- Sundt E. V. & Fett G. H., 陰極線オットシログラフに對する計時法 (402).
- Adams J. M. & Lewis W., 氷の大なる單結晶の生成 (400).
- Johnsrud A. L., 研究用不變水銀燈 (408).
- Sow. Phys., 5 (1934).
- Konobejewski S. u. Tarassowa W., Sn Cu 合金に對する  $\alpha$  相の溶解度 (848).
- Sow. Phys., 6 (1934).
- Spiwak G. u. Ignatow A. S., 低壓測定法 (55).
- Trans. Farad. Soc., 30 (1934).
- Carter E. G. & Jones D. C., Antonow 法則の確實性に對する實驗的吟味 (1027).
- Bryan J. M., 一定の空氣の供給下に於ける鐵の腐蝕に對し, 種々の  $\text{H}^+$  濃度の梅遜酸溶液内の  $\text{Fe}^{++}$  の影響 (1059).
- Z. anorg. Chem., 220 (1934).
- Grimm H. G. u. Wagner G., A. Beurath u. H. Schackmann の “見掛上の混晶に就て” の研究に對する意見 (81).
- Thiel A. u. Schulz G., 指示薬の系統的知識に對す

- る寄與 [24] 指示薬の蛋白質誤差に就て (225).  
 Schenk P. W., 一酸化硫黄に就て [IV] S の酸化 (268).  
 Lucas O. u. Wentrup H., Fe-Cr-Si 合金に對する C の溶解度 (329).  
 Botschwar A. A., 共融結晶の機構に就て (334).  
 Deines O. V. u. Grassmann H., 水及アルカリ性溶液に於ける  $H_2S$  と  $H_2SO_3$  との反應及製造に於ける其の應用 (337).  
 Kohlschütter H. W., 活性 Cr (3價) 酸化物 (370).  
 Jenckel E., 二三の他の酸化物と混合せる酸化鐵の還元の際現れる相 (377).  
 Z. Elektrochem., 40 (1934).  
 Schmidt O., 工業的反應の問題 [IV] 芳香族化合物に於ける置換法則 (765).  
 Seith W. u. Etzold H., 固態鉛に於ける金の運動性に就て (829).  
 Z. Physik, 91 (1934).  
 Gerlach W. u. Siebertz K., 稀有瓦斯水銀燈 (37).  
 Braunk W., 電解質を陰極とせる瓦斯放電の研究 (184).  
 Bünger W., 極小電氣容量變化の測定 (679).  
 Hertz G., 流水水銀蒸氣内の擴散により等位元素混合物の分離法に對する操作 (810).  
 Leiss C., 分光裝置. 分光器及單色光器による光の強度に就て (316).  
 Z. physik. Chem. [A], 170 (1934).  
 Krüger D. u. Grunsky H., 變則擴散の 2, 3 に就て (161).  
 Kortüm G. u. v. Halban H., 光電效果による吸收係數の比較値及絕對値測定法 (212).  
 Tammann G., 均一物質に於ける轉位に就て (380).  
 Thiel A. u. Kayser C., 腐蝕現象に就て [XVIII] 金屬の酸への溶解に就て表面活性物質の抑制作用の局部限定性 (407).  
 Z. physik. Chem. [A], 171 (1934).  
 Hauptmann H. u. Schulze G. E. R., 新しき微容積計 (36).